EUROPEAN PATENT OFFICE

Patent Abstracts of Japan

PUBLICATION NUMBER

10218676

PUBLICATION DATE

18-08-98

APPLICATION DATE

06-02-97

APPLICATION NUMBER

09036971

APPLICANT: TOSHIBA MONOFRAX CO LTD;

INVENTOR: SEO SHOZO;

INT.CL.

C04B 35/657

TITLE

ELECTROCAST REFRACTORY BASED ON BETHA-ALUMINA

ABSTRACT :

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a refractory material having high compressive strength, and small creep deformation, while exposed to highly concentrated alkaline atmosphere, and high corrosion resistance by specifying the compositional ratio of Al₂O₃, Na₂O and K₂O, MgO, CaO, SrO, BaO, SiO₂ and Fe₂O₃ and TiO₂.

SOLUTION: The material consists of 85-95wt.% of Al₂O₃, 4.0-7.5%, preferably, 5.0-7.0% of the sum of Na₂O and K₂O, 0.2-2.0%, preferably, 0.4-1.5% of MgO, 0.2-3.0%, preferably, 0.4-2.0% of the sum of CaO, SrO and BaO, less than 0.5% of SiO2 and less than 0.1% of the sum of Fe_2O_3 and TiO_2 , and preferably the amount of the crystal of corundum is less than 5%. As a result, the refractory material manifests at least 50Mpa, preferably more than 70MPa of compressive strength. The refractory material is capable of applying even on a roof part of a glass melting furnace having an arch width of ≥6m to over 10m.

COPYRIGHT: (C)1998,JPO

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平10-218676

(43)公開日 平成10年(1998) 8月18日

(51) Int.Cl.6

識別記号

FΙ

C 0 4 B 35/657

C 0 4 B 35/62

В

審査請求 未請求 請求項の数5 FD (全 5 頁)

(21)出願番号

(22)出顧日

特顧平9-36971

平成9年(1997)2月6日

(71)出顧人 000221236

東芝モノフラックス株式会社

東京都中央区日本橋久松町四番四号 糸重

(72)発明者 遠藤 茂男

東京都中央区日本橋久松町4番4号 糸重

ピル 東芝モノフラックス株式会社内

(72) 発明者 平田 公男

東京都中央区日本橋久松町4番4号 糸重

ピル 東芝モノフラックス株式会社内

(72)発明者 瀬尾 省三

東京都中央区日本橋久松町4番4号 糸重

ビル 東芝モノフラックス株式会社内

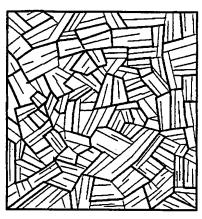
(74)代理人 弁理士 田辺 徹

(54) 【発明の名称】 βアルミナ質電鋳耐火物

(57)【要約】

【課題】 圧縮強度が大きく、アルカリによって侵食さ れにくいβアルミナ質電鋳耐火物を提供する。

【解決手段】 重量割合で、Al₂O₃が85~95% であり、Na₂ OとK₂Oの合計が4.0~7.5%で あり、MgOが0.2~2.0%であり、CaOとSr OとBaOの合計が0.2~3.0%であり、SiO₂ が O. 5%以下であり、Fe₂ O₃ とTiO₂ の合計が 0.1%以下であることを特徴とするβアルミナ質電鋳 耐火物。



--- 0.1 mm

【特許請求の範囲】

【請求項1】 重量割合で、 Al_2O_3 が85~95%であり、 $Na_2O_2K_2O_3$ の合計が4.0~7.5%であり、 MgO_3 が0.2~2.0%であり、 CaO_2S_2 のと BaO_3 合計が0.2~3.0%であり、 SiO_2 が0.5%以下であり、 Fe_2O_3 と TiO_2 の合計が0.1%以下であることを特徴とする β アルミナ質電鋳耐火物。

【請求項2】 圧縮強度が50MPa以上であることを特徴とする請求項1に記載の β アルミナ質電鋳耐火物。 【請求項3】 重量割合で、 $A1_2O_3$ が $85\sim95\%$ であり、 Na_2O_2 K2 Oの合計が $5.0\sim7.0\%$ であり、MgOが $0.4\sim1.5\%$ であり、CaOとSrO2 とBaO0の合計が $0.4\sim2.0\%$ であり、 SiO_2 が0.5%以下であり、 Fe_2O_3 と TiO_2 の合計が0.1%以下であることを特徴とする β アルミナ質電鋳耐火物。

【請求項4】 圧縮強度が70MPa以上であることを 特徴とする請求項3に記載のBアルミナ質電鋳耐火物。

【請求項5】 コランダム結晶が5重量%以下であることを特徴とする請求項1ないし4のいずれか1項に記載のβアルミナ質電鋳耐火物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、βアルミナ質電鋳耐火物に関し、特に酸素燃焼によるガラス溶解炉の天井部分に使用するのに適したβアルミナ質電鋳耐火物に関する。

[0002]

【従来の技術】ガラス溶解炉に使用されている高アルミナ質電鋳耐火物としては、コランダム質、コランダムーβアルミナ質、βアルミナ質の各種耐火物がある。このうち、βアルミナ質電鋳耐火物は、大部分のA1 $_2$ 0 $_3$ と、Na $_2$ 0あるいはK20と、僅かなSiO $_2$ よりなり、発達したβアルミナの結晶と少量のマトリックスガラスで構成されている。このため、アルカリ蒸気に対して不活性であり、電鋳耐火物の中で最大の熱衝撃抵抗を持っている。これらの特性から、βアルミナ質電鋳耐火物はガラス溶解炉の上部構造に多く使用されている。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】ガラス溶解炉の上部構造は、天井部分、側壁部分、その他の部分に大きく分けられる。天井部分は、いくつかのブロックを組み合わせてアーチ状に形成して使用されることが多い。アーチの幅が3~4mと小さければ、ブロックに働く荷重は小さい。しかし、アーチの幅が7~8mの大きさになると、ブロックに働く荷重も非常に大きくなる。最近では炉が大型化して、アーチの幅が10mを越えるものもある。ここに使用される耐火物はこの荷重に耐えるだけの大きな圧縮強度が必要である。

【0004】しかし、従来のβアルミナ質電鋳耐火物は、大部分が発達したβアルミナ結晶で構成されているため、圧縮強度が30MPa程度にすぎず、幅の広い天井部分に使用するには強度が不足していた。

【0005】例えば、幅が6m程度の天井部分に使用するには、耐火物の機械的強度は、50MPa以上の圧縮強度が必要とされている。幅が10mを越える場合は、耐火物の機械的強度は70MPa以上が必要である。

【0006】また、最近では、ガラスを溶解する燃焼方法が空気燃焼から酸素燃焼に変わりつつある。酸素燃焼では、燃焼に際して酸素を使用するので、燃焼に必要な気体の量が非常に少なくなる。その結果、炉内の雰囲気、特に溶解室の雰囲気が、空気燃焼の場合と大きく異なる。すなわち、酸素燃焼では、炉内雰囲気は溶解ガラスから揮発するアルカリ濃度が極めて高い。アルカリ濃度の高い雰囲気では、これまで以上にアルカリ雰囲気に強い耐火物が必要となる。

【0007】本発明の目的は、圧縮強度が大きく、アルカリによって侵食されにくいβアルミナ質電鋳耐火物を提供することである。

[0008]

【課題を解決するための手段】本発明は、請求項 $1\sim5$ のいずれかに記載の β アルミナ質電鋳耐火物、たとえば、重量割合で、 $A1_2O_3$ が $85\sim95\%$ であり、 Na_2OEK_2O の合計が $4.0\sim7.5\%$ であり、MgOが $0.2\sim2.0\%$ であり、CaOESrOEBaOの合計が $0.2\sim3.0\%$ であり、 SiO_2 が0.5%以下であり、 Fe_2O_3 と TiO_2 の合計が0.1%以下であることを特徴とする β アルミナ質電鋳耐火物を要旨としている。

[0009]

【発明の実施の形態】本発明のβアルミナ質電鋳耐火物の組成について説明する。

【0010】 Na_2 Oと K_2 Oの合計は4.0~7.5%が好ましい。より好ましくは、5.0~7.0%である。これらの組成は、 $A1_2$ O $_3$ と反応して β アルミナ結晶を生成する。 Na_2 Oと K_2 Oの合計が4.0%未満であると、コランダムが多量に存在し、アルカリ濃度の高い雰囲気では、コランダムが β アルミナに変化して組織が崩壊する。他方、7.5%を越えると、余分な Na_2 Oや K_2 Oが結晶の間に存在して、湿気や水分によって容易に溶け出して組織が脆くなる。なお、 Na_2 O又は K_2 Oがゼロのこともありうる。

【0011】CaO、SrO、BaOは結晶を過度に成長させない作用がある。これらにMgOを添加すると、βアルミナ結晶同志を互いに交錯させ、組織を強固にする働きがある。すなわち、CaO、SrO、BaOなどと共にMgOを添加することによって、βアルミナであって、かつ、発達していない結晶が互いに交錯した組織が得られる。

【0012】図1は、本発明の β アルミナ質電鋳耐火物の結晶構造の一例を示す模式図である。図2は従来の β アルミナ質電鋳耐火物の結晶構造を示す模式図である。 従来のものに比較して、本発明の β アルミナ質電鋳耐火物は、結晶が小さくて、より正方形に近い形状である。 MgOは0.2~2.0%、好ましくは0.4~1.5%であり、CaOとSrOとBaOの合計は0.2~3.0%、好ましくは0.4~2.0%である。これよりも少ないと、前述の効果が不十分であり、多すぎると、 Δ 1203とのスピネルが生成して、アルカリによる侵食を受けて、クリープ変形が大きくなる。なお、CaO、SrO、BaOのいずれかがゼロのこともありうる。

【0013】SiO $_2$ はガラス相を形成する組成である。これが多すぎると、クリープ変形が大きくなるので、0.5%以下が好ましい。

【0014】 Fe_2O_3 と TiO_2 は合計で0.1%以下がこのましい これらの両組成は低融点ガラスを形成する。低融点ガラスは耐熱性を損なうので好ましくない。この他に、これらの両組成は製品を着色する作用がある。

【0015】コランダム量は5%以下が好ましい。アルカリ濃度の低い雰囲気に晒されると、βアルミナはコランダムに変化して、これが保護層となって侵食を防ぐ。しかし、アルカリ濃度が高い場合、コランダムがβアル

ミナに変化する。この変化が起こると急激に体積が膨張してクリープ変形が起きる。コランダム量が5%を越えるとクリープ変形が大きくなる。

【0016】本発明によれば、重量割合で、 Al_2O_3 が85 \sim 95%であり、 Na_2O_2 K2 Oの合計が4.0 \sim 7.5%であり、MgOが0.2 \sim 2.0%であり、CaOとSrO2 BaO0合計が0.2 \sim 3.0%であり、 SiO_2 が0.5%以下であり、 Fe_2O_3 と TiO_2 の合計が0.1%以下である構成により、比重を大きく変化させることなく、十分な圧縮強度をもち、かつアルカリ濃度の高い雰囲気に晒されても、クリープ変形が小さく、高い耐食性をもつ極めて優れたBアルミナ質電鋳耐火物が得られる。また、マトリックスガラスを数%以下と少なくでき、1800 C以下の温度であれば、圧縮強度が大きく低下することはない。

[0017]

【実施例】本発明の実施例を説明する。

【0018】表1に示す所定の組成割合に配合した原料を、アーク炉を用いて溶解し、溶解物を内寸法230×230×230mmのカーボン製鋳型に流し込んで成形した。成形物はアルミナ粉末の中で徐冷した。得られた製品に外観の欠陥はなかった。これらの製品について、種々の特性を測定した。その結果を同じく表1に示す。【0019】

【表1】

実 施 例	1	2	3	4.	5	6	7	8	9	10
A 1 a O s	95.0	94.3	93.9	93.7	93.2	92.5	91.8	90.4	89.2	88.0
Na ₁ O	4.0	5.1	•	4.1	5.8	5.8	4.0	6.3	3.2	· -
K _a O	-	_	5.1	0.6	_	-	2.0	-	3.5	7.5
MgO	0.3	0. 2	0.3	0.5	0.4	0.8	0.8	1.5	1.7	1.4
CaO	0.4	0.2	_	-	0.4	0.4	_	1.5	-	1.4
SrO	_	~	0.5	_	-	0.1	0.6	_	_	1.4
BaO	-		-	0.8	-	0.1	_	-	2.0	-
SiO,	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.5	0.1	0.2	0.1.
Fe203 + T102	≦0.1	≦0.1	≦0.1	≤ 0.1	≤ 0.1	≦0.1	≦0.1	≤ 0.1	≦0.1	≤0.1
製作による割れ	無	無	無	無	無	無	無	無	無	無
嵩 比 重	2.93	2.95	2.96	2.92	3.07	3.05	3.10	3.10	2.83	2.80
圧縮強度(HPa)	60	52	65	68	70	96	100	150	57	65
コランダム量(X)	4.7	1.8	2.6	2. 1	0	0.5	0	0	0	0
アルカリ侵食率							-			=
(10 ⁻² mm / day)	0.2	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1
クリープ変形(咖)	0.1	0.1	0	0	0	0	0.1	0	0.1	. 0
亀 裂 数	1	0	0	0	Ō	0	0	0	0	0

次に試験および測定方法を説明する。

【0021】コランダムの量は、圧縮強度測定後の試料を用いて、X線を使った内部標準法により定量した。 【0022】アルカリ蒸気による侵食試験は次のように 行った。

【0023】内径80mmのルツボに、重量割合で、 SiO_2 が54%、BaOが<math>11%、 Na_2 Oが15%、 K_2 Oが13%の侵食剤を入れて、上部を径90mm、厚さ20mmの試料で密封し、電気炉にて1580で 96時間保持した。その後、試料の中央部分の厚みを測定し、厚みの減量を24時間当りに換算してアルカリ侵食率として示す。

【0024】クリープ特性は、アルカリ蒸気による侵食 試験後の試料において、試料の中央部分が軟化変形して 膨らんだ膨らみを測定してクリープ変形として示す。

【0025】亀裂の数は、アルカリ蒸気による侵食試験 後の試料において、この試料を二等分に切断し、その切 断面に現われた亀裂を数えた。

【0026】本発明の実施例はいずれも、圧縮強度が5 0MPa以上であり、特に、実施例5~8は、圧縮強度 が70MPaを越えている。また、コランダムの量は5%を越えることはなかった。

【0027】比較例1~7

組成割合が異なる他は前述の実施例と同様に製品を製造し、同様の試験及び測定を行った。その組成割合および 結果を表2に示す。

[0028]

【表2】

比較例	1	2	3	4	5	6	7
Al ₂ O ₃	96.0	93. 9	93.0	91.5	91.2	89.1	88.8
Na _z O	3.2	4.8	6.2	3.7	5.1	7.8	4.7
K 2 O	-	0.5	-	2.7	1.0	0.9	0.9
MgO	0.2	0.5	0.2	0.2	_	0.2	0.3
CaO	0.4	_	0.2	03	2.3	-	1.0
SrO	-	-	-	0.5	_	1.5	2.0
BaO	_	-	-	0.3	-	_	2.0
SiO ₂	0, 1	0.1	0.2	0.6	0.2	0.4	0.1
Fe203 + Ti02	≦0.1	≦0.1	0.2	≤ 0.1	≨0.1	≦ 0.1	≤ 0.1
製作による割れ	無	無	無	無	無	有	無
常比重	3.30	2.97	2.85	2.84	2.91	2.85	3.10
圧縮強度(HPa)	190	37	18	56	32	15	52
コラングム量(%)	50	0	0	0	0	0	0
アルカリ侵食率							
(10 ⁻² mm/day)	1.2	1.0	2.5	2. 1	2. 2	0	2.5
クリープ変形(瞳)	2.0	0.2	7	3.1	3.8	2.5	4.0
亀 裂 数	7	0	2	3	4	3	2

比較例1は、Na2 OとK2 Oの合計が少ない例である。アルカリ侵食率、クリープ変形が大きく、亀裂数が多い。この理由は、コランダムの量が多く、コランダムがβアルミナへ転移したためである。

【0029】比較例2は、CaOとSrOとBaOが含まれていない例である。圧縮強度が小さくて、侵食率が大きい

【0030】比較例3は、 Fe_2O_3 と TiO_2 の合計が多い例である。クリープ変形が大きい。

【0031】比較例4は、SiO₂ が多い例である。クリープ変形が大きい。

【0032】比較例5は、MgOが含まれていない例である。圧縮強度が低く。クリープ変形が大きい。

【0033】比較例6は、 Na_2OEK_2O の合計が多い例である。圧縮強度が極めて低く、クリープ変形が大きい。

【0034】比較例7は、CaOとSrOとBaOの合

計が多い例である。侵食率およびクリープ変形が大き い。

[0035]

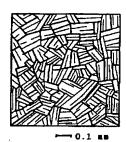
【発明の効果】本発明のβアルミナ質電鋳耐火物は、圧縮強度を50MPa以上にするのが容易であり、アルカリ濃度が高い雰囲気に晒されてもクリープが小さく、かつアルカリ蒸気による侵食も少ない。従って、本発明のβアルミナ質電鋳耐火物は、アルカリ濃度が高い雰囲気に晒される、大きな荷重が掛かる部分、例えば酸素燃焼によるガラス溶解炉の天井部分、および生バッチの飛散する部分にも使用可能である。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明のβアルミナ質電鋳耐火物の結晶構造の 一例を示す模式図。

【図2】従来のβアルミナ質電鋳耐火物の結晶構造を示す模式図。

【図1】



【図2】

